الثانوية الإعدادية عبد العزيز الفشتالي الاسم الكامل......................... الرقم:........القسم:............	**فـرض مـحروس رقـم 3 مـن الأسـدس الأول** **مادة : الفزياء والكمياء** **مدة الانجاز: ساعة واحدة**	السنة الدراسية: 2014/2015 الأستاذ: أحمد بلقة 20

سلم التنقيط

التمرين الأول (8نقط) :

1) أجب بصحيح أو خطأ و صحح الخاطئة منها

- أثناء عملية تخفيف المحاليل القاعدية تتناقص قيمة pH 3

....

- لا يتفاعل محلول الصودا مع النحاس و الألومنيوم ....

....

- المحاليل الحمضية لها عدد ايونات OH^- يساوي عدد ايونات H^+ 2

....

2) أذكر سلوكين تسبب في تلوث البيئة ....

.... 3

3) نتوفر على محلول (S) صيغته $(Fe^{2+}+2Cl^-)$ ،أنقل و أملأ الفراغات بما يناسب

- للكشف عن ايون ....نضيف محلول هيدروكسيد الصوديوم .إلى العينة (1) من المحلول (S) ،فيتكون راسب لونه..صيغته هي ....
- للكشف عن ايون .... نضيف محلول نترات الفضة إلى العينة (2) من المحلول (S) ،يتكون راسب لونه...صيغته هي............................

التمرين الثاني (8نقط)

نعتبر الجدول الأتي

رقم المحلول	A	B	C	D	E
قيمة pH	8,1	1,6		4 ,5	7,9
صنف المحلول			محايد		

1) اتمم ملأ الجدول 1.5
2) حدد المحلول الأقل قاعدية معللا جوابك 1

....

3) نأخذ أنبوبين (1) و (2) :نضع في الأنبوب (1) قطعة من الزنك و في الأنبوب (2) قطعة من النحاس نصب في الأنبوبين كمية من المحلول رقم (B) ذي الصيغة (H^++Cl^-)

i) ماهو الأنبوب الذي يحدث فيه التفاعل 0.5

ii) ما اسم الغاز المنبعث من الأنبوب؟ كيف نكشف عنه؟ 1

.... 1

iii) أكتب المعادلة الحصيلة للتفاعل في الأنبوب الذي يحدث فيه التفاعل. 1

iv) ما اسم المحلول الناتج عند نهاية التفاعل 2

v) كيف نكشف عن الأيونين المكونين له ....

....

التمرين الثالث (4نقط)

نتوفر على قارورتين لا تحملان أي أشارة ،تحتوي إحداهما على محلول حمض الكلوريدريك ،و الأخرى على محلول هيدروكسيد الصوديوم.أعطي طريقتين تمكنان من التمييز بين القارورتين، ودون الاعتماد على أي مفهوم له علاقة ب pH ؟ 2

الطريقة(1)..

.... 2

الطريقة(2)..

....

الله ولي التوفيق